明細書

ポリカーボネート系樹脂組成物及び光学部品 技術分野

[0001] 本発明は、ポリカーボネート系樹脂組成物及び光学部品に関し、詳しくは、優れた 光学特性が付与されると共に、耐高温恒湿性、耐熱老化性(高温エージング性)、耐 熱性、耐衝撃性等に優れ、特に厳しい環境にも使用可能な車載用光半導体装置レ ンズ等の光学部品作製用として好適なポリカーボネート系樹脂組成物及びそれを用 いて成形した光学部品に関するものである。

背景技術

[0002] 近年、省エネルギー、環境保全の観点から自動車用の照明光源として、光半導体 装置光源がテールランプ等に組み込まれ始めている。

この光半導体装置光源は、光半導体装置チップとこれを包埋する光反射特性を有するパッケージ及び蛍光体含有するエポキシ樹脂製封止体、これらを覆う透明樹脂製の光学レンズで形成されている。

この光学レンズは、光半導体装置チップからの光を受けて蛍光体層により変換された光を集光して点光源として発光する光学部品である。

[0003] 上記車載用光半導体装置レンズは、耐スチーム性、高温エージング性等の耐環境性を有する材質が望ましく、高い耐熱性、耐スチーム性を有し、成形加工に優れた透明な樹脂が要求される。

このような耐熱性が高く、光学的に透明度が高い樹脂としては、環状オレフィン系樹脂が挙げられる。

しかしながら、この環状オレフィン系樹脂の全光線透過率は、91~93%のレベルにあり、優れた透明性を有するが、耐高温エージング性に劣るため、使用環境が制限されるという問題点を有している。

例えば、車搭載用のヘッドランプ、インストルメントパネル、テイルランプ、ウィンカー 等のバック照明装置に、環状オレフィン系樹脂製の車載用光半導体装置レンズを用 いる場合、110~140℃以上の耐高温エージング試験環境において、レンズ製品に 黄変が観られ、環状オレフィン系樹脂を用いることはできない。

[0004] 一方、ポリカーボネート系樹脂は、耐高温エージング試験環境には優れるが、不純物や酸化防止剤等の影響により耐加水分解性が低下し、自動車用途でも、特に厳しいエクステリア用途において要求される飽和水蒸気圧力下(120~127℃×100hr)のプレッシャークッカ試験では、激しく白濁するという問題がある。

そこで、特殊なアリールホスフィンや、ホスフィン類とオキセタン化合物および/またはエポキシド化合物をポリカーボネート系樹脂に配合した組成物が提案されている(例えば、特許文献1及び2参照)。

しかしながら、これらのポリカーボネート系樹脂組成物は、いまだ光学特性が不十分である。

[0005] 特許文献1:特開平8-231840号公報 特許文献2:特開平9-227863号公報

発明の開示

- [0006] 本発明は、優れた光学特性(高い全光線透過率等)が付与されると共に、耐高温恒湿性、耐熱老化性(高温エージング性)、耐熱性、耐衝撃性等に優れ、特に厳しい環境にも使用可能な車載用光半導体装置レンズ等の光学部品作製用として好適なポリカーボネート系樹脂組成物及びそれを用いて成形した光学部品を提供するものである。
- [0007] 本発明者らは、鋭意検討した結果、ポリカーボネート系樹脂、酸化防止剤として特定のアリールホスフイン、及び脂環式エポキシ化合物、更には場合により、アクリル系樹脂、特定のポリシロキサンを所定の割合で含むポリカーボネート系樹脂組成物により、本発明の目的を達成できることを見出し、本発明を完成するに至った。

[0008] 即ち、本発明は、

- 1. (A)ポリカーボネート系樹脂と、その100質量部に対し、(B)アリールホスフイン0.001~0.1質量部、及び(C)脂環式エポキシ化合物0.01~1.0質量部を含むことを特徴とするポリカーボネート系樹脂組成物、
- 2. (A)ポリカーボネート系樹脂と、その100質量部に対し、(B)アリールホスフイン0.001~0.1質量、(C)脂環式エポキシ化合物0.01~1.0質量部、及び(D)アクリ

ル系樹脂0.01~1.0質量部を含むことを特徴とするポリカーボネート系樹脂組成物

- 3. (A)成分100質量部に対し、更に(E)アルコキシ基、ビニル基及びフェニル基の中から選ばれる少なくとも一種の基を含有するポリシロキサン化合物0.01~1質量部を含むことを特徴とする上記1又は2に記載のポリカーボネート系樹脂組成物、
- 4. (A)成分100質量部に対し、更に(F)滑剤0.01~1質量部を含むことを特徴と する上記1~3のいずれかに記載のポリカーボネート系樹脂組成物、
- 5. (A)成分のポリカーボネート系樹脂が、ガラス転移温度140℃以上である上記1 ~4のいずれかに記載のポリカーボネート系樹脂組成物、
- 6. (B) 成分のアリールホスフインが、トリフェニルホスフィンである上記1~5のいずれかに記載のポリカーボネート系樹脂組成物、
- 7. 上記1~6のいずれかに記載のポリカーボネート系樹脂組成物を成形してなる光学部品

に関するものである。

発明を実施するための最良の形態・

[0009] 本発明のポリカーボネート系樹脂組成物において、(A)成分として用いられるポリカーボネート系樹脂としては、慣用された製造方法、即ち、通常、二価フェノールとホスゲン又は炭酸エステル化合物等のポリカーボネート前駆体とを反応させることにより製造したものを挙げることができる。

具体的には、例えば、塩化メチレン等の溶媒中において、公知の酸受容体や分子 量調節剤の存在下、更に、必要により分岐剤を添加し、二価フェノールとホスゲンの ようなカーボネート前駆体との反応により、あるいは二価フェノールとジフェニルカー ボネートのようなカーボネート前駆体とのエステル交換反応等によって製造されたも のである。

[0010] 用いられる二価フェノールとしては、様々なものが挙げられるが、特に、2, 2ービス(4ーヒドロキシフェニル)プロパン[通称:ビスフェノールA]が好適である。

ビスフェノールA以外のビスフェノールとしては、例えば、ビス(4ーヒドロキシフェニル)メタン;1,1ービス(4ーヒドロキシフェニル)エタン;2,2ービス(4ーヒドロキシフェ

ニル)ブタン;2,2ービス(4ーヒドロキシフェニル)オクタン;2,2ービス(4ーヒドロキシ フェニル)フェニルメタン;2,2ービス(4ーヒドロキシー3ーメチルフェニル)プロパン: ビス(4ーヒドロキシフェニル)ナフチルメタン;1,1ービス(4ーヒドロキシーtーブチル フェニル)プロパン;2,2ービス(4ーヒドロキシー3ーブロモフェニル)プロパン;2,2 ービス(4ーヒドロキシー3,5ーテトラメチルフェニル)プロパン;2,2ービス(4ーヒドロ キシー3ークロロフェニル)プロパン;2,2ービス(4ーヒドロキシー3,5ーテトラクロロフ エニル)プロパン;2,2ービス(4ーヒドロキシー3,5ーテトラブロモフェニル)プロパン 等のビス(ヒドロキシアリール)アルカン類、1,1ービス(4ーヒドロキシフェニル)シクロ ペンタン;1,1ービス(4ーヒドロキシフェニル)シクロヘキサン;1,1ービス(4ーヒドロ キシフェニル)ー3, 5, 5ートリメチルシクロヘキサン;2, 2'ービス(4ーヒドロキシフェ ニル)ノルボルネン:等のビス(ヒドロキシアリール)シクロアルカン類、4,4'ージヒドロ キシフェニルエーテル;4,4'ージヒドロキシー3,3'ージメチルフェニルエーテル等 のジヒドロキシアリールエーテル類、4,4'ージヒドロキシジフェニルスルフィド;4,4' ージヒドロキシー3,3'ージメチルジフェニルスルフィド等のジヒドロキシジアリールス ルフィド類、4,4'ージヒドロキシジフェニルスルホキシド;4,4'ージヒドロキシー3,3' ージメチルジフェニルスルホキシド等のジヒドロキシジアリールスルホキシド類、4,4' ージヒドロキシジフェニルスルホン;4,4'ージヒドロキシー3,3'ージメチルジフェニル スルホン等のジヒドロキシジアリールスルホン類、4,4'ージヒロキシジフェニル等のジ ヒドロキシジフェニル類、9,9ービス(4ーヒドロキシフェニル)フルオレン;9,9ービス(4ーヒドロキシー3ーメチルフェニル)フルオレン等のジヒドロキシジアリールフルオレン 類、ビス(4ーヒドロキシフェニル)ジフェニルメタン、1,3ービス(4ーヒドロキシフェニ ル)アダマンタン;2,2ービス(4ーヒドロキシフェニル)アダマンタン;1,3ービス(4ー ヒドロキシフェニル) -5, 7ージメチルアダマンタン等のジヒドロキシジアリールアダマ ンタン類、ビス(4ーヒドロキシフェニル)ジフェニルメタン、4,4'ー[1,3ーフェニレン ビス(1ーメチルエチリデン)]ビスフェノール、10, 10ービス(4ーヒドロキシフェニル) ー9ーアントロン、1,5ービス(4ーヒドロキシフェニルチオ)ー2,3ージオキサペンタ エン、α,ωービスヒドロキシフェニルポリジメチルシロキサン化合物等が挙げられる。 これらの二価フェノールは、それぞれ単独で用いてもよいし、2種以上を混合して用

いてもよい。

[0011] また、炭酸エステル化合物としては、ジフェニルカーボネート等のジアリーカーボネートやジメチルカーボネート、ジエチルカーボネート等のジアルキルカーボネート等が挙げられる。

分子量調整剤としては、通常、ポリカーボネート系の重合に用いられるものなら、各種のものを用いることができる。

具体的には、一価フェノールとして、例えば、フェノール,oーnーブチルフェノール , m-n-ブチルフェノール, p-n-プチルフェノール, o-イソブチルフェノール, m ーイソブチルフェノール, pーイソブチルフェノール, oーtーブチルフェノール, mーt ーブチルフェノール, p-t-ブチルフェノール, o-n-ペンチルフェノール, m-n ーペンチルフェノール, p-n-ペンチルフェノール, o-n-ヘキシルフェノール, m ーnーヘキシルフェノール, pーnーヘキシルフェノール, pーtーオクチルフェノール、 oーシクロヘキシルフェノール, mーシクロヘキシルフェノール, pーシクロヘキシルフ ェノール, o-フェニルフェノール, m-フェニルフェノール, p-フェニルフェノール. oーnーノニルフェノール, mーノニルフェノール, pーnーノニルフェノール, oークミル フェノール, mークミルフェノール, pークミルフェノール, oーナフチルフェノール, m ーナフチルフェノール, pーナフチルフェノール;2,5-ジーtーブチルフェノール;2 . 4ージーtーブチルフェノール: 3,5ージーtーブチルフェノール; 2,5ージクミルフ ェノール;3,5ージクミルフェノール;pークレゾール,ブロモフェノール,トリブロモフェ ノール、平均炭素数12~35の直鎖状又は分岐状のアルキル基をオルト位、メタ位、 又はパラ位に有するモノアルキルフェノール:9-(4-ヒドロキシフェニル)-9-(4 ーメトキシフェニル)フルオレン;9-(4-ヒドロキシ-3-メチルフェニル)-9-(4-メトキシー3ーメチルフェニル)フルオレン:4-(1-アダマンチル)フェノール等が挙 げられる。

これらの一価フェノールの中では、p-t-ブチルフェノール, p-クミルフェノール, p-フェニルフェノール等が好ましく用いられる。

[0012] その他、分岐剤として、例えば、1, 1, 1ートリス(4ーヒドロキシフェニル)エタン;4, 4'-[1-[4-[1-(4ーヒドロキシフェニル)-1-メチルエチル]フェニル]エチリデ ン]ビスフェノール; α , α ', α "ートリス(4ーヒドロキシフェニル)ー1, 3, 5ートリイソ プロピルベンゼン; $1-[\alpha-$ メチルー $\alpha-(4$ 'ーヒドロキシフェニル)エチル]ー4ー[α ', α 'ービス(4"ーヒドロキシフェニル)エチル]ベンゼン; フロログリシン, トリメリト酸, イサチンビス(α) 等の官能基を3つ以上有する化合物を用いることもできる。

- [0013] 本発明において用いられるポリカーボネート系樹脂は、通常、粘度平均分子量が1 0,000~100,000のものが好ましく、より好ましくは15,000~40,000である。
- [0014] 本発明で用いられる(B)成分のアリールホスフィンとしては、例えば、一般式(1) P-(X)。 (1)

(式中、Xは炭化水素基であり、少なくともその1つは置換基を有していてもよい炭素数6~18のアリール基である。)

で表わされるアリールホスフィン化合物が挙げられる。

[0015] 一般式(1)のアリールホスフィン化合物としては、例えば、トリフェニルホスフィン、ジフェニルブチルホスフィン、ジフェニルオクタデシルホスフィン、トリスー(pートリル)ホスフィン、トリスー(pートリル)ホスフィン、トリスー(pートリル)ホスフィン、トリスー(pーノニルフェニル)ホスフィン、トリスー(ナフチル)ホスフィン、ジフェニルー(ヒドロキシメチル)ーホスフィン、ジフェニルー(アセトキシメチル)ーホスフィン、ジフェニルー(pークロロフェニル)ホスフィン、トリスー(pーフルオロフェニル)ホスフィン、ジフェニルベンジルホスフィン、ジフェニルーβーシアノエチルホスフィン、ジフェニルー(pーヒドロキシフェニル)ーホスフィン、ジフェニルー1,4ージヒドロキシフェニルー2ーホスフィン、フェニルナフチルベンジルホスフィン等が挙げられる。

中でも、特にトリフェニルホスフィンが好適に用いられる。

[0016] これらアリールホスフィン化合物は、1種単独で用いてもよいし、2種以上を組み合 わせて用いてもよい。

上記(B)成分のアリールホスフィンの配合量は、(A)ポリカーボネート系樹脂100質量部に対し、0.001~0.1質量部、好ましくは0.005~0.02質量部、より好ましくは0.008~0.015質量部である。

配合量が0.001質量部以上では、初期の黄色度(YI値)が向上すると共に、オー

ブン耐熱性(耐高温エージング性)が良好である。

また、0.1質量部を以下では、耐スチーム特性が向上する。

[0017] 本発明で用いられる(C)成分の脂環式エポキシ化合物は、脂環式エポキシ基、即ち、脂肪族環内のエチレン結合に酸素1原子が付加したエポキシ基をもつ環状脂肪族化合物を意味し、具体的には式(2)~(11)で表される化合物が好適に用いられる

[0018] [化1]

[0019] [化2]

[0020] [化3]

[0021] [化4]

[0022] [化5]

CO[O(CH₂)₅CO]_aOCH₂

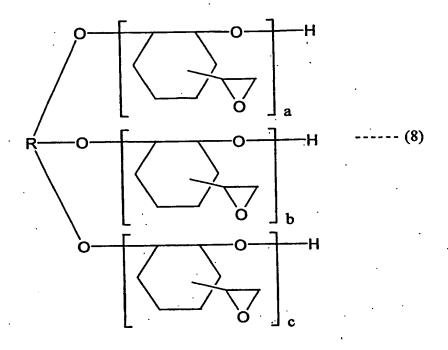
$$CO[O(CH2)5CO]bOCH2$$

$$CO[O(CH2)5CO]bOCH2$$

(a+b=1 又は 2)

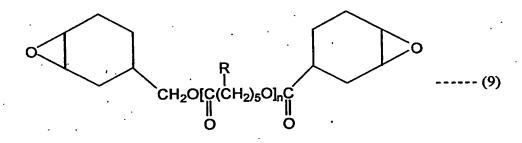
[0023] [化6]

[0024] [化7]



(a+b+c+d=n(整数), R:炭化水素基)

[0025] [化8]



(n:整数, R:炭化水素基)

[0026] [化9]

(R:炭化水素基)

[0027] [化10]

(n: 整数, R: 炭化水素基)

[0028] 中でも、式(2)、式(7)又は式(11)で表される化合物が、ポリカーボネート系樹脂 への相溶性に優れ、透明性を損なうことがない点でより好ましく用いられる。

上記(C)成分の脂環式エポキシ化合物を配合することにより、本発明の樹脂組成物の透明性が更に向上し、耐加水分解性も向上する。

上記(C)成分の脂環式エポキシ化合物の配合量は、ポリカーボネート系樹脂(A)100質量部に対し、0.01~1.0質量部、好ましくは0.02~0.2質量部である。

配合量が0.01質量部以上では、透明性及び耐加水分解性が向上する。 また、1.0質量部以下では、相分離が起こることなく、透明性も良好である。

[0029] 本発明で用いられる(D)成分のアクリル系樹脂は、必要に応じ用いられる成分であり、アクリル酸、アクリル酸エステル、アクリロニトリル及びその誘導体のモノマー単位を繰り返し単位とする重合体を意味し、単独重合体又はスチレン、ブタジエン等との共重合体を意味している。

具体的には、ポリアクリル酸、ポリメタクリル酸メチル(PMMA), ポリアクリロニトリル、アクリル酸エチルーアクリル酸ー2ークロロエチル共重合体、アクリル酸ーnーブチルーアクリロニトリル共重合体、アクリルニトリルースチレン共重合体、アクリロニトリルーブタジエン共重合体、アクリロニトリルーブタジエン共重合体、アクリロニトリルーブタジエンースチレン共重合体等が挙げられる。

これらの中でも、特に、ポリメタクリル酸メチル(PMMA)を好適に用いることができる。

ポリメタクリル酸メチル(PMMA)としては、特に制限はないが、通常、過酸化物、ア ジ系の重合開始剤の存在下、メタクリル酸メチルモノマーを塊状重合して製造したも のが好ましい。

[0030] (D)成分のアクリル系樹脂は、好ましくは粘度平均分子量が200~10万、更に好ましくは、2万~6万である。

粘度平均分子量が200~10万であると、成形時にポリカーボネート系樹脂とアクリル系樹脂間の相分離が起こらず、十分な透明性が得られる。

粘度平均分子量の測定は、オストワルド型粘度管にて、25^{\circ}Cにおけるクロロホルム 溶液の極限粘度[η]を測定し、次の関係式により平均重合度PAを求め、計算した。 $logPA=1.613log([<math>\eta$]×104/8.29)

[0031] 上記(D)成分のアクリル系樹脂の配合量は、ポリカーボネート系樹脂(A)100質量部に対し、0.01~1.0質量部、好ましくは0.05~0.5質量部、より好ましくは0.1~0.1質量部である。

配合量が0.01~1.0質量部では、透明性が向上する。

[0032] 本願発明で用いられる(E)成分のポリシロキサン化合物は、アルコキシ基、ビニル 基及びフェニル基の中から選ばれる少なくとも一種の基を有し、例えば、シリコーン系 化合物にメトキシ基、ビニル基、フェニル基の少なくとも一種の基を導入した反応性シ リコーン系化合物(オルガノシロキサン等)等であり、必要に応じ配合される。

上記(E)成分は、成形時の熱劣化による黄変、シルバー(銀条)等の外観不良、気 泡混入を防止するために、ポリカーボネート系樹脂安定剤として配合される。

・上記(E)成分の配合量は、通常、ポリカーボネート系樹脂(A)100質量部に対し、

0.01~3.0質量部、好ましくは0.05~2.0質量部の範囲から適宜選択することができる。

配合量が、0.01質量部以上であると、上記配合効果が十分に発揮される。また、3.0質量部以下では、成形品に曇り等が生ずることがない。

[0033] 本発明で用いられる(F)成分の滑剤としては、脂肪族炭化水素、ポリオレフィン系ワックス、高級カルボン酸、高級カルボン酸金属塩、脂肪酸アミド、脂肪酸エステル、及び高級アルコール等の化合物群から選ばれる化合物が挙げられる。

これらの滑剤は、樹脂原料中に既に含まれているものもあるが、樹脂組成物を製造するときの加工助剤として、あるいは樹脂組成物の着色を行う際の着色剤の分散剤や展着剤として、更には成形時において成形体の金型離型を向上させるための離型剤や面転写性向上剤として、樹脂組成物に配合されるものもある。

[0034] 上記(F)成分の滑剤のうち、脂肪族炭化水素とは、炭素数5~100の脂肪族炭化水素化合物であり、リグロイン、パラフィン油、鉱油、流動パラフィン等を例示することができる。

ポリオレフィン系ワックスとは、オレフィンを基本構造単位とする重量平均分子量が500~10,000である低分子量ポリオレフィンであり、パラフィンワックス、ポリエチレンワックス、ポリプロピレンワックス、エチレン・酢酸ビニル共 重合体ワックス、ポリオレフィンアイオノマー系ワックス等を例示することができる。

高級カルボン酸とは、炭素数が5~50の飽和または不飽和結合を有する脂肪酸であり、例えば、ステアリン酸、吉草酸、カプロン酸、カプリン酸、ラウリン酸、ミリスチン酸、パルミチン酸、アラキン酸、ベヘン酸、リグノセリン酸、セロチン酸、メリシン酸、テトラトリアコンタン酸、グルタル酸、アジピン酸、アゼライン酸、ナフテン酸、ロジン酸、オレイン酸、リノール酸、リノレン酸等を挙げることができる。

高級カルボン酸金属塩とは、前記高級カルボン酸の金属塩であり、例えば、ステアリン酸アルカリ金属塩、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸マグネシウム、ステアリン酸鉛等を挙げることができる。

[0035] 脂肪酸アミドとは、分子内に1つ以上の酸アミド結合を有する炭素数12~150の化合物であり、ステアリン酸アミド、オレイン酸アミド、エルカ酸アミド、エチレンビスステア

リン酸アミド、メチレンビスステアリン酸アミド、エチレンビスオレイン酸アミド等を例示することができる。

脂肪酸エステルとは、分子内に1つ以上のエステル結合を有する炭素数10~200の化合物であり、例えば、ステアリン酸ブチル等の高級カルボン酸と一価アルコールのエステル、エチレングリコールモノステアレート、グリセリンモノステアレート、トリメチロールプロパンモノステアレート、ペンタエリスリトールモノステアレート、ペンタエリスリトールモノフラウレート、ペンタエリスリトールジステアレート、グリセリンジラウレート、グリセリントリステアレート、トリメチロールプロパンジステアレート、グリセリンシステアレート、グリセリントリベへネート、ペンタエリスリトールトリステアレート、トリメチロールプロパンジオレート、トリメチロールプロパンシオレート、ペンタエリスリトールテトラステアレート等の高級カルボン酸と多価アルコールとのエステル等を挙げることができる。また、高級アルコールとは、分子内に1以上の水酸基を有する炭素数5~50の化合物であり、例えば、ステアリルアルコールを挙げることができる。

これら滑剤の中でも前記脂肪酸エステル系物質が、透明性、耐加水分解性を損なわず、好適に適用できる。

[0036] 本発明では、ポリカーボネート系樹脂組成物中に含まれる(F)成分の滑剤の総量が、1質量部以下、好ましくは0.02~0.7質量部、更に好ましくは0.03~0.6質量部、特に好ましくは0.03~0.5質量部とすることにより、成形加工時における面転写性、離型性を要求する場合においても高度な成形性を達成することができる。

滑剤の総量が0.01質量部未満では、面転写性の向上が発現しない可能性がある

また、1質量部までの添加に伴って、良好な離型性が選られるが、1質量部以上の添加では成形時にこれらが揮発ガスとなって反って面転写性を阻害する可能性がある。

本発明の難燃性樹脂組成物中における滑剤(F)の含有量は、組成物中から良溶媒/貧溶媒の組み合わせにより、滑剤(F)成分を分離あるいは抽出して、プロトンNMR法、ガスクロマトグラフィー/マススペクトル法(GC/MS法)、液体クロマトグラフィー/マススペクトル法(LC/MS法)等の分析手法を組み合わせることにより定量

することができる。

[0037] 本発明の樹脂組成物には、上記各成分の他に、必要に応じて、本発明の効果を損なわない範囲で各種添加剤を配合することができる。

例えば、ヒンダードフェノール系、エステル系等の酸化防止剤、ベンゾトリアゾール系、ベンゾフェノン系等の紫外線吸収剤、ヒンダードアミン系等の光安定剤、通常用いられる難燃化剤、難燃助剤、離型剤、帯電防止剤、着色剤等が挙げられる。

[0038] 上記各成分の配合及び混練法については、特に制限はなく、通常用いられる方法で行うことができる。

例えば、リボンブレンダー、ヘンシェルミキサー、バンバリーミキサー、ドラムタンブラー、単軸スクリュー押出機、2軸スクリュー押出機、コニーダ、多軸スクリュー押出機等により行なうことができる。

混練に際しての加熱温度は、通常、280~320℃が適当である。

[0039] 本発明のポリカーボネート系樹脂組成物は、成形することにより光学部品とすることができる。

光学部品としては、例えば、光学レンズ、導光板(導光体)等の光学素子、街路灯 カバー、車両用及び建材用合わせガラス等ガラス代替用途等が挙げられる。

車載用光学部品としては、近年進展が目覚しい車載用光半導体装置レンズが代表として挙げられる。

車載用光半導体装置レンズは、本発明の樹脂組成物を好ましくは射出成形又は押 出成形することにより作製される。

[0040] 車載用光半導体装置レンズの射出成形は、シリンダー温度を260~320℃、金型温度を50~120℃にして行なうことが好ましい。

更に、レンズ表面にプリスム転写等の表面微細加工を行なう場合は、成形温度を3 00℃、金型温度を100~120℃にすることが好ましい。

[0041] 上記車載用光半導体装置レンズとしては、凹、凸、フレネル、プリズム等、特に制限はなく、指向性、集光性を加味してレンズ状に成形すればよい。

レンズの形状は、角板状、円筒状又はレンズ効果を有する曲面状でもよく、目的・ 用途に応じて適宜選定することができ、例えば、凸レンズ形状の断面を有する構造で もよい。

また、レンズの集光性を高めるために、フレネルレンズやプリズムをレンズ表面に設けた構造にしてもよい。

[0042] 逆に、車載用光半導体装置レンズの指向性を落とし、光拡散性を得る為には、本発明の樹脂組成物に光拡散剤を配合した樹脂組成物を車載用光半導体装置レンズ用材料として用いてもよい。

上記光拡散剤は、本発明の樹脂組成物におけるポリカーボネート系樹脂の屈折率 と0.001以上の差があればよく、一般的なポリカーボネート樹脂を例にとると、1~5 0 μ mの平均粒子系を有する架橋ポリメチルメタクリレート (PMMA) 樹脂、シリカ、シリコーン樹脂等のビーズや粉末、微粒子等を用いることができる。

光拡散剤の配合量は、要求する光拡散性にもよるが、本発明の樹脂組成物をベースとして100質量部に対し、0.01~10質量部程度が好ましい。

配合量が0.01質量部以上では、十分な光拡散性を有し、10質量部以下では、光透過性が良く、光半導体装置の輝度も良好である。

上記車載用光半導体装置レンズに光散乱層を形成するにあたっては、レンズの全面に限らず、一部に形成することもできる。

実施例

- [0043] 次に、本発明を実施例により、更に詳細に説明するが、本発明はこれらの例によってなんら限定されるものではない。
- [0044] (1)実施例及び比較例で用いた材料の種類は、下記のとおりである。
 - (A)ポリカーボネート系樹脂

ポリカーボネート1:タフロンFN1700A[商品名, 出光石油化学(株)製, 粘度平均分子量18000]

ポリカーボネート2~6: 下記の製造例1~5で製造したポリカーボネート樹脂 また、粘度平均分子量Mvは、ウベローデ型粘度管にて、20℃におけるメチレンク ロライド溶液の極限粘度[η]を測定し、下記の関係式により計算した。

 $[\eta] = 1.23 \times 10^{-5} \text{My}^{0.83}$

[0045] 製造例1(ポリカーボネート2)

ビスフェノールA(BPA)のNAOH水溶液40L/hr、塩化メチレン15L/hrの流量で、ホスゲンを4.0kg/hrの流量で内径6mm、管長30mの管型反応器に連続的に通した。

管型反応器はジャケット部分を有しており、ジャケットに冷却水を通して反応液の温度を40℃以下に保った。

管型反応器を出た反応液は、後退翼を備えた内容積40Lのバッフル付き槽型反応器へ連続的に導入され、ここに更にBPAのNAOH水溶液2.8L/hr、25質量%NAOH水溶液0.07L/hr、水17L/hr、1質量%トリエチルアミン水溶液を0.64L/hr添加して反応を行なった。

槽型反応器から溢れ出る反応液を連続的に抜き出し、静置することで水相を分離 除去し、塩化メチレン相を採取した。

得られたポリカーボネートオリゴマーは、濃度325g/L、クロロホーメート基濃度0.71モル/Lであった。

邪魔板、パドル型攪拌翼及び冷却用ジャケットを備えた50L槽型反応器に、上記オリゴマー溶液15.0L、塩化メチレン9.4L、pーtertープチルフェノール141g、トリエチルアミン1.5mLを仕込み、ここに9、9ービス(4ーヒドロキシー3ーメチルフェニル)フルオレン(BCFL)のNAOH水溶液(NaOH639gを水10:8Lに溶解後、BCFLを1812g溶解することで調製した。)を添加し1時間反応を行なった。

希釈のため塩化メチレン12.0Lを加えた後、静置することでポリカーボネートを含む有機相と過剰のNaOHを含む水相に分離し、有機相を単離した。

得られたポリカーボネートの塩化メチレン溶液を10Lの0.03モル/LNaOH水溶液で洗浄した後、更に10Lの0.2モル/L塩酸で洗浄し、次いで、洗浄後の水相中の電気伝導度が0.01 μ s/m以下になるまで純水で洗浄を繰り返した。

得られたポリカーボネートの塩化メチレン溶液を濃縮し、得られた固形分を粉砕して 粉体とし、減圧下120℃で乾燥した。

得られたポリカーボネート2の性状は下記のとおりであった。

Mv = 17500

NMRにより求めたモノマー比[モル%] BPA:BCFL=81:19

Tg=168℃

[0046] 製造例2(ポリカーボネート3)

邪魔板、パドル型攪拌翼及び冷却用ジャケットを備えた50L槽型反応器に、製造例1で得られたオリゴマー溶液15.0L、塩化メチレン9.4L、トリエチルアミン8.9mLを仕込み、ここに α , ω ービス(2ーヒドロキシフェニルプロピル)ポリジメチルシロキサン70.0g[商品名X-22-1821、信越化学工業(株)製、ジメチルシロキサン重合度n=43]を添加し10分間反応を行なった。

更に、p-tert-ブチルフェノール141g、BPAのNAOH水溶液(NaOH554gを水9.3Lに溶解後、BPAを1093g溶解することで調製した)を添加し40分間反応を行なった。

希釈のため塩化メチレン12.0Lを加えた後、静置することでポリカーボネートを含む有機相と過剰のNaOHを含む水相に分離し、有機相を単離した。

得られたポリカーボネートの塩化メチレン溶液を10Lの0.03モル/LNaOH水溶液で洗浄した後、更に10Lの0.2モル/L塩酸で洗浄し、次いで、洗浄後の水相中の電気伝導度が0.01 μ s/m以下になるまで純水で洗浄を繰り返した。

得られたポリカーボネートの塩化メチレン溶液を濃縮し、得られた固形分を粉砕して 粉体とし、減圧下120℃で乾燥した。

得られたポリカーボネート3の性状は、下記のとおりであった。

Mv = 17600

NMRにより求めたジメチルシロキサン量[質量%]=1.0

Tg=148℃

[0047] 製造例3(ポリカーボネート4)

製造例1において、BCFLのNAOH水溶液の代わりに、1,1ービス(4ーヒドロキシフェニル)シクロヘキサン(BPZ)のNAOH水溶液(NaOH639gを水10.8Lに溶解後、BPZを1427g溶解することで調製した。)を用いた他は、製造例1と同様にしてポリカーボネート4を得た。

得られたポリカーボネート4の性状は、下記のとおりであった。

Mv = 17500

NMRにより求めたモノマー比[モル%] BPA:BPZ=81:19 Tg=155℃

[0048] 製造例4(ポリカーボネート5)

製造例1において、オリゴマー溶液15.0Lを5.0Lに、塩化メチレン9.4Lを3.1Lに、p-tert-ブチルフェノール141gを47.0gに、トリエチルアミン0.5mLに変更し、BCFLのNAOH水溶液の代わりに、2,2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)アダマンタン(BPAD)の水酸化カリウム水溶液(KOH298gを水5.0Lに溶解後、BPADを511g溶解することで調製した。)を用いた他は、製造例1と同様にしてポリカーボネート5を得た。

得られたポリカーボネート5の性状は、下記のとおりであった。

Mv = 17700

NMRにより求めたモノマー比[モル%] BPA:BPAD=81:19 Tg=178℃

[0049] 製造例5(ポリカーボネート6)

製造例1において、pーtertーブチルフェノール141gの代わりに、9-(4-ヒドロキシフェニル)-9-(4-メトキシフェニル)フルオレン342gを用い、BCFLのNAOH水溶液の代わりに、BPAのNAOH水溶液(NaOH639gを水10.8Lに溶解後、BPAを1093g溶解することで調製した。)を用いた他は、製造例1と同様にしてポリカーボネート6を得た。

得られたポリカーボネート6の性状は、下記のとおりであった。

Mv = 17700

Tg=157℃

[0050] (B) アリールホスフィン

トリフェニルホスフィン:JC-263[商品名,城北化学工業(株)製]

(C)脂環式エポキシ化合物

セロキサイド2021P[商品名,ダイセル化学工業(株)製、式(2)の化合物)

(D)アクリル系樹脂

ポリメチルメタクリレート(PMMA):ダイアナールBR83(商品名, 三菱レーヨン(株)

製,粘度平均分子量40000]

分子量は、オストワルド型粘度管にて、25℃におけるクロロホルム溶液の極限粘度 [η]を測定し、次の関係式により平均重合度PAを求め、計算した。

 $logPA=1.613log([\eta]\times10^4/8.29)$

(E)アルコキシ基、ビニル基又はフェニル基を含有するポリシロキサン化合物 KR511[商品名, 信越シリコーン(株)製, フェニル基、メトキシ基及びビニル基を有するオルガノシロキサン]

(F)滑剤

ステアリン酸モノグリセリド:S100A[商品名, 理研ビタミン(株)製]

[0051] (2)各評価項目の測定法は、下記のとおりである。

透明性:全光線透過率;JIS-K-7105に準拠した。

スガ試験機社製;名称:DIGITAL HAZE COMPUTER形式:HGM-2DPを用いて測定した。

黄色度:YI値;JIS-K-7105に準拠した。

マクベス社製MS2020プラス(D光源;10度視野反射法)を用いて測定した

熱変形温度:JIS-K-7207に準拠した。

耐スチーム性:下記の成形体を、耐スチーム試験機(平山製作所社製)槽内に入れ、127℃の飽和水蒸気下に100時間暴露し、全光線透過率の測定、ヘイズ(白濁及びクラックの発生の有無)及び外観の変化を目視観察した。

評価は、◎(極めて良好),○(良好),×(不良)の3段階で行なった。

オーブン耐熱性(耐高温エージング性):ギアオーブン(循環式熱風乾燥機)にて、 140℃で200時間暴露後、全光線透過率及びYI(黄色度)を測定した。

Izod衝撃強度(ノッチ):ASTM D256に準拠した。

[0052] [実施例1~9及び比較例1~7]

表1又表2に示す割合で各成分を混合した後、押出機にて280℃で混練し、ペレット化した。

このペレットを射出成形機にて、成形温度300℃、金型温度100℃の条件で評価

用成形体(14cm角板、厚さ4mm)を作製し、各評価を行なった。

尚、比較例6及び7においては、酸化防止剤として(B)成分のアリールホスフィンに代えて、リン酸エステル系化合物1(商品名:イルガホス168、チバガイギー社製)及びリン酸エステル系化合物2(商品名:アデカスタブPEP-36、旭電化工業(株)社製)を用いた。

評価結果を表1及び表2に示す。

[0053] 比較例1及び2においては、ポリカーボネート系樹脂に代えて、環状オレフィン系樹脂1[商品名アートン:F5032、日本合成ゴム(株)製]又は環状オレフィン系樹脂2[商品名:ゼオノア1600、日本ゼオン(株)社製)を用い、表1又表2に示す割合で各成分を混合した後、押出機にて280℃で混練し、ペレット化した。

このペレットを射出成形機にて、成形温度280℃、金型温度80℃の条件で評価用成形体(30×20mm角板、厚さ3mm)を作製し、各評価を行なった。

[0054] [表1]

WO 2005/035659

				表1						
		実 施 例								
	配合物	1	2	3	4	5	6	7	8	9
(A)	ポリカーボネート1	100	100	100	50			70		
	ポリカーボネート2				50					
	ポリカーボネート3					100				
	ポリカーボネート4		-		-		100			
	ポリカーボネート5	1	-	_				30		
	ポリカーボネート6	ļ	_	_	-	- 1			100	100
(B)	アリールホスフィン	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01
(C)	脂環式エポキシ化合物	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01	0.01_	0.01	0.01
(D)	アクリル系樹脂	-		0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1
(E)	ポリシロキサン化合物		0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0.1	0,1
	リン酸エステル系化合物1				_		⁻ –]			
	リン酸エステル系化合物2			-						
	環状オレフィン系樹脂1				_			- 1		
	環状オレフィン系樹脂2	_	_							
(F)	滑剤			1				_=_		0.03
	全光線透過率(%)	91,2	91.3	91,4	91.3	91.1	91.2	91.3	91.3	91.3
初期	黄色度(YI)	8.5	8.6	8.6	8.7	8.6	8.6	8.6	8.7	8.6
性能	izod衝撃強さ(KJ/㎡)	60	60	60	43	65	40	40	60	60
	外観	透明	透明	透明	透明	透明	透明	透明	透明	透明
耐スチーム試験後	全光線透過率(%)	91.1	91.2	91.3	91.2	91.1	91.1	91.2	91.2	91.3
	Izod衝撃強さ(KJ/㎡)	55	55	55	40	60	35	39	55	55
	外観	微少のイス・	微少ルイス	微少ルイス・	微少ルイス・	微少ルイス・	微少 かんズ	微少ルイス・	微少 かんス・	微少ルイス
高温エージング性試験後	全光線透過率(%)	91.0	90.8	90.9	90,8	90.9	90,8	90.9	90.8	90.7
	黄色度(YI)	9.0	8.9	8.8	9.0	8.8	8.9	8.9	9.0	8.9
	Izod衝撃強さ(KJ/㎡)	60	60	60	43	60	35	40	60	60
	外観	透明	透明	透明	透明	透明	透明	透明	透明	透明

[0055] [表2]

			表2					
	配合物	比較例1	比较例2	比較例3	比較例4	比较例5	比較例6	比較例7
(A)	ポリカーボネート1	_	_	100	100	100	100	100
	ポリカーボネート2	-						_
	ポリカーボネート3		_	_	_	_		_
	ポリカーボネート4					_	_	
	ポリカーボネート5	_						_
	ポリカーボネート6					_		
(B)	アリールホスフィン	-		_	0.01	0.15	_	
(C)	脂環式エポキシ化合物	_				0.01	0.01	0.01
(D)	アクリル系樹脂	-	_	-			0.1	0.1
(E)	ポリシロキサン化合物		_	-			0.1	0.1
	リン酸エステル系化合物1	1					0.01	
	リン酸エステル系化合物2			_		-		0.01
	環状オレフィン系樹脂1	100						_
	環状オレフィン系樹脂2		100		=	-		
	全光線透過率(%)	92.7	92.5	90.0	91.0	91.5	91.8	91.5
初期	黄色度(YI)	8,0	8.0	9.5	9.0	8.2	8.5	8.2
性能	lzod衝撃強さ(KJ/㎡)	1	2	60	60	60	60	60
	外観	透明	透明	透明	透明	透明	透明	透明
耐ス	全光線透過率(%)	92.5	85.7	89.8	89.5	80.4	88.5	72.4
チーム	izod衝撃強さ(KJ/㎡)	1	2	60	60	45	40	35
試験後	外観	最り	微少ルイス・	微少りんな	微少ルイス・	白斑点	白濁	白濁
高温	全光線透過率(%)	89.8	89.4	89.9	89.9	91.3	91.4	89.8
エージング性試験後	黄色度(YI)	28.5	24.3	9.8	9.4	8.6	8.9	10.0
	Izod衝撃強さ(KJ/㎡)	4	6	60	60	60	60	58
		黄変	黄変	透明	透明	透明	透明	黄変

産業上の利用可能性

[0056] 本発明によれば、ポリカーボネート系樹脂に、特定の酸化防止剤(トリフェニルホスフィン)、及び脂環式エポキシ化合物を所定の割合で混練することにより、耐スチーム性が高く、高温での全光線透過率の経時変化が少なく、かつポリカーボネート系樹脂の耐熱性、耐衝撃性を損なうことなく、より厳しい環境にも使用可能な車載用光半導体装置レンズ等の作製用として好適な成形材料及びそれを用いて成形した車載用光半導体装置レンズ(ヘッドライト、バックライト、テールライト等)等の光学部品が

得られる。

請求の範囲

- [1] (A)ポリカーボネート系樹脂と、その100質量部に対し、(B)アリールホスフイン0. 001~0. 1質量部、及び(C)脂環式エポキシ化合物0. 01~1. 0質量部を含むことを特徴とするポリカーボネート系樹脂組成物。
- [2] (A)ポリカーボネート系樹脂と、その100質量部に対し、(B)アリールホスフイン0. 001~0. 1質量、(C)脂環式エポキシ化合物0. 01~1. 0質量部、及び(D)アクリル系樹脂0. 01~1. 0質量部を含むことを特徴とするポリカーボネート系樹脂組成物。
- [3] (A)成分100質量部に対し、更に(E)アルコキシ基、ビニル基及びフェニル基の中から選ばれる少なくとも一種の基を含有するポリシロキサン化合物0.01~1質量部を含むことを特徴とする請求項1又は2に記載のポリカーボネート系樹脂組成物。
- [4] (A)成分100質量部に対し、更に(F)滑剤0.01〜1質量部を含むことを特徴とする請求項1〜3のいずれかに記載のポリカーボネート系樹脂組成物。
- [5] (A)成分のポリカーボネート系樹脂が、ガラス転移温度140℃以上である請求項1 ~4のいずれかに記載のポリカーボネート系樹脂組成物。
- [6] (B)成分のアリールホスフインが、トリフェニルホスフィンである請求項1〜5のいずれかに記載のポリカーボネート系樹脂組成物。
- [7] 請求項1〜6のいずれかに記載のポリカーボネート系樹脂組成物を成形してなる光 学部品。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP2004/014638

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl ⁷ C08L69/00, C08K5/1515, C08K5/50								
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC								
B. FIELDS SEA								
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl ⁷ C08L69/00								
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Jitsuyo Shinan Koho 1926-2004 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-2004 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-2004 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-2004								
Electronic data ba	Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)							
C. DOCUMEN	TS CONSIDERED TO BE RELEVANT							
Category*	Citation of document, with indication, where ap	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	Relevant to claim No.					
A A	US 6476178 B1 (IDEMITSU PETRILTD.), 05 November, 2002 (05.11.02), Claims 1, 4 & JP 2001-115003 A Claims 1, 4 & WO 01/29135 A1 & US JP 9-281721 A (Fuji Electric 31 October, 1997 (31.10.97), Claims 1, 3 (Family: none)	193476 A1	1-7					
Further do	cuments are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.						
"A" document di to be of parti "E" earlier applie filing date "L" document w cited to este special reaso "O" document re	gories of cited documents: efining the general state of the art which is not considered icular relevance cation or patent but published on or after the international which may throw doubts on priority claim(s) or which is ablish the publication date of another citation or other on (as specified) ferring to an oral disclosure, use, exhibition or other means ablished prior to the international filing date but later than date claimed	"Y" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family						
	l completion of the international search ober, 2004 (21.10.04)	Date of mailing of the international search report 09 November, 2004 (09.11.04)						
	ng address of the ISA/ se Patent Office	Authorized officer						
Facsimile No. Telephone No. Telephone No.								

		<u> </u>					
A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Int. Cl ⁷ C08L 69/00、C08K 5/1515、C08K 5/50							
							
B. 調査を行							
	最小限資料(国際特許分類(IPC))		٠.				
Int. Cl	7 C08L 69/00		•				
		•	•				
		•					
日、小田辺のはいし	トの資料で調査を行った分野に含まれるもの						
	案公報 1926-2004年						
	果公報 1920-2004年 用新案公報 1971-2004年		,				
	用新案公報 1994-2004年						
	案登録公報 1996-2004年						
H-1-12070701	XXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXX						
国際調査で使用	目した電子データベース (データベースの名称、	調査に使用した用語)					
		·					
1	,						
l ,	·		•				
	ると認められる文献		Basel Co.				
引用文献の		and the second s	関連する				
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連すると	さは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号				
Α	US 6476178 B1 (IDEMI	TSU PETROCHEMICAL CO., LTE	1 - 7				
	D.) 2002. 11. 05、請求項1	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·					
	&JP 2001-115003 A						
	4 & WO 01/29135 A	1&US 193476 A1					
A	JP 9-281721 A (富士電	『機株式会社)	1 - 7				
ł	1997.10.31、【請求項1】	【請求項3】(ファミリー					
	なし)	THE TOTAL OF THE T					
	(4.0)						
	·						
		•					
	<u> </u>						
□ C欄の続	きにも文献が列挙されている。	パテントファミリーに関する別	紙を参照。				
* 引用文献		の日の後に公表された文献					
1	連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す	「T」国際出願日又は優先日後に公表さ					
出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論							
「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 の理解のために引用するもの							
以後に公表されたもの 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明							
「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行の新規性又は進歩性がないと考えられるもの							
日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以							
文献(理由を付す) 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 よって進歩性がないと考えられるもの							
「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「&」同一パテントファミリー文献							
国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日 09.11.2004							
21. 10. 2004							
国際調査機関	の名称及びあて先	特許庁審査官 (権限のある職員)	4J 9268				
日本国特許庁(ISA/JP) 森川 聡							
郵便番号100-8915							
東京	都千代田区霞が関三丁目4番3号	電話番号 03-3581-1101	内線 3456				